## This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

### IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)

19 RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

#### INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

PARIS

(11) N° de publication :

(à n'utiliser que pour les commandes de reproduction)

2 701 261

(21) N° d'enregistrement national :

93 01251

(51) int Cl<sup>5</sup>: C 07 D 407/12, A 61 K 31/35(C 07 D 407/12, 309:10, 311:30)

(12

#### **DEMANDE DE BREVET D'INVENTION**

**A1** 

- 22 Date de dépôt : 05.02.93.
- (30) Priorité :

- (71) Demandeur(s) : ADIR ET COMPAGNIE FR.
- Date de la mise à disposition du public de la demande : 12.08.94 Bulletin 94/32.
- 56 Liste des documents cités dans le rapport de recherche préliminaire : Se reporter à la fin du présent fascicule.
- Références à d'autres documents nationaux apparentés :
- (72) Inventeur(s): Boutin Jean, Serkiz Bernard, Volland Jean-Paul, Rolland Yves et Wierzbicki Michel.
- (73) Titulaire(s) :
- 74) Mandataire :
- Nouveaux composés glucuronides de la diosmétine, leur procédé de préparation et les compositions pharmaceutiques les renfermant.
- 57 Les composés glucuronidés de la diosmétine de formule:

dans laquelle  $R_1$  et  $R_2$  sont tels que définis dans la description.

Ces nouveaux composés et leurs sels physiologiquem nt tolérables sont utilisables en thérapeutique.

La présente invention a pour objet de nouveaux composés glucuronidés de la diosmétine, leur procédé de préparation et les compositions pharmaceutiques les renfermant.

Elle concerne particulièrement les composés de formule I :

dans laquelle :

- R<sub>1</sub> représente un atome d'hydrogène et simultanément R<sub>2</sub> représente le radical de formule :

10 ou

5

- R1 et R2 représentent chacun simultanément le radical de formule :

L'état antérieur de la technique est illustré par les flavonoïdes de type diosmine et diosmétine.

15 Il est déjà connu que les flavonoïdes et certains de leurs dérivés produits d'hemisynthèse possèdent des activités physiologiques et

thérapeutiques importantes : en particulier, ils réduisent la fragilité et/ou la perméabilité capillaire et ont une action anti-inflammatoire. (Burger's Medicinal Chemistry, 4th Ed., Part III, p. 1258-1259 Manfred Wolff edt., J. Wiley, N.Y, et brevet US n° 3.810.896).

Les composés de la présente invention, outre le fait qu'ils ont une structure chimique nouvelle possèdent des propriétés pharmacologiques et thérapeutiques intéressantes notamment comme inhibiteur de péroxydation lipidique.

De plus, les composés de l'invention sont très solubles dans l'eau, ce qui les différencie par exemple de la diosmine et de la diosmétine qui sont, chacune, insolubles à des concentrations inférieures à 10-5 M.

Cette propriété peut être, entre autres, avantageusement utilisée pour des formes pharmaceutiques appropriées.

La présente invention a également pour objet le procédé de préparation des composés de formule I, caractérisé en ce que :

A/ Dans le cas où R1 représente hydrogène et simultanément R2 représente :

l'on transforme le composé de formule II :

20 en son composé benzylé de formule III :

10

que l'on fait réagir avec le composé de formule IV :

pour obtenir le composé de formule V :

qui est alors hydrogéné en composé de formule VI:

lequel est traité ensuite par NaOH et H2O puis CH3COOH pour donner le composé de formule IA :

et

B/ dans le cas où R1 et R2 représentent chacun simultanément le radical :

5 l'on fait réagir le composé de formule II avec le composé de formule IV pour obtenir le composé de formule VII :

que l'on traite ensuite par NaOH et  ${\rm H}_{2}{\rm O}$  puis CH $_{3}{\rm COOH}$  pour donner le composé de formule IB :

10

(Les composés la et IB forment l'ensemble des composés de formule 1).

SDOCID: <FR\_\_\_2701261A1\_I\_2

Les composés de formule I peuvent être transformés en sels de métaux alcalins et alcalino terreux -tel que par exemple les sels de sodium, lithium ou calcium- sels qui font, à ce titre, partie de la présente invention.

5 Les composés I et leurs sels peuvent être purifiés par des méthodes physiques ou chimiques classiques.

Les composés de formule I et leurs sels physiologiquement tolérables possèdent des propriétés pharmacologiques et thérapeutiques intéressantes, notamment comme inhibiteurs de peroxydation des lipides, ce qui permet de les utiliser en thérapeutique dans le traitement des affections vasculaires telles que l'insuffisance veineuse chronique, l'oedème des membres inférieurs, la maladie hémorroïdaire et le vieillissement artériel.

La présente invention a également pour objet les compositions pharmaceutiques contenant comme principe actif un composé de formule I ou un de ses sels physiologiquement tolérable, mélangé ou associé à un excipient pharmaceutique approprié.

Les compositions pharmaceutiques ainsi obtenues se présentent généralement sous forme dosée et peuvent contenir de 100 à 1000 mg de principe actif.

20 Elles peuvent revêtir la forme de comprimés, dragées, gélules, suppositoires, solutions injectables ou buvables et être administrées par voie orale, rectale, intraveineuse ou parentérale.

La posologie varie selon l'âge et le poids du patient, la voie d'administration, la nature de la maladie et les traitements associés.

Elle s'échelonne de 100 à 1000 mg de 1 à 4 fois par jour.

Les exemples suivants illustrent la présente invention.

#### Exemple 1: 3'7-diglucurono diosmétine

- 1) Le couplage est réalisé suivant la technique décrite par G.T. Badman et coll., J. Organomet. Chem. 338, (1-2), 117-121 (1990).
- 300 mg (0,001 mcle) de diosmétine sont agités pendant 24 heures avec 330 mg (0,003 mole) de diéthylazodicarboxylate et 1 g (0,003 mole) de tri-o-acétyl glucuronate de méthyle dans 25 ml de tétrahydrofurane, à température ambiante, sous atmosphère d'azote. Après quoi, le solvant est éliminé sous pression réduite et le résidu est filtré sur 20 g de silice, en éluant avec un mélange de cyclohexane et acétate d'éthyle (1/1).
  - 2) L'hydrolyse est réalisée selon la technique décrite par Cheuk K. Lau et coll., J. Med Chem. <u>35</u>, n° 7, 1299-1318, (1992).

L'huile brute obtenue ci-dessus est additionnée à un mélange de 16 ml de soude N et de 25 ml de méthanol. Le tout est agité à température ambiante pendant environ 2 heures. Le mélange est ensuite acidifié jusqu'à pH < 4 avec une solution N d'HCl et le tout est extrait à l'acétate d'éthyle. Le résidu obtenu après distillation du solvant est chromatographié sur silice en éluant avec un mélange acétate d'éthyle/acide acétique, progressivement enrichi en acide acétique (de 2 à 10 %). On obtient ainsi après évaporation du solvant des fractions pures soit 248 mg du composé diglucuronidé attendu (Rendement : 38 %).

RMN (CDCl<sub>3</sub>): 4,95 ppm (d.1H); 5,10 ppm (d.1H); 6,39 ppm (S.1H); 7,00 ppm (S. 1H); 7,14 ppm (S.1H); 7,18 ppm (d.1H); 7,81 ppm (d.1H); 8,04 ppm (S.1H).

3DOCID: <FR\_\_\_2701261A1\_I\_>

15

#### Exemple 2 : 3'-monoglucurono diosmétine

#### 1) Protection:

5

10

Préparation de la 0-7 benzyldiosmétine : 3g (0,01 mole) de diosmétine sont additionnés à 1,4 g (0,01 mole) d'hydrogènocarbonate de potassium dans 20 ml de diméthylformamide à 80 °C. Après quelques minutes, on ajoute goutte à goutte au mélange 1,88 g (0,011 mole) de bromure de benzyle dans 5 ml de diméthylformamide. On agite le tout pendant 2 heures à 80 °C. Après distillation du solvant sous pression réduite, le résidu est avec u n silice en éluant chromatographié sur dichlorométhane/méthanol enrichi en méthanol (de 2 à 20 %). On récupère ainsi 2,9 g de 0-7 benzyldiosmétine, PF : 217-218 °C (éthanol) (Rendement : 74 %).

#### 2) Couplage:

15 Il est réalisé comme décrit dans l'exemple 1 mais en divisant par 2 les quantités de réactifs précédemment utilisées. Ainsi 390 mg de 0-7 benzyldiosmétine conduisent à 480 mg d'une huile brute qui est soumise à la débenzylation.

#### 3) Déprotection :

L'huile brute obtenue après évaporation du solvant est dissoute dans 50 ml d'acétate d'éthyle et soumise à une débenzylation catalytique par 100 mg de Palladium sur charbon à 5 % sous une pression d'hydrogène de 5500 hPa. L'huile résultant de cette hydrogénation est ensuite soumise à l'hydrolyse.

#### 4) <u>Hydrolyse</u>:

Elle est réalisée comme dans l'exemple 1 mais en divisant par 2 les quantités de réactifs ayant servi à la synthèse du composé diglucuronidé.

On obtient ainsi 133 mg du composé monoglucuronidé de diosmétine attendu.

RMN (CDCl<sub>3</sub>): 5,25 ppm (d.1H); 6,22 ppm (S.1H); 6,53 ppm (S.1H); 6,90 ppm (S.1H); 7,18 ppm (d.1H); 7,69 ppm (d.1H); 7,74 ppm (d.d.1H)

#### Exemple 3: Etude pharmacologique

In vitro, à des concentrations de  $10^{-4}$  à  $10^{-6}$  M, les composés de la présente invention inhibent la peroxydation des lipides induite par le complexe Fer/acide nitriloacétique sur des hépatocytes de rats isolés, selon la technique décrite par Boutin J.A, Kass B.-et Moldeus P.-, of Toxicology, 54, 129-137 (1989).

Les IC50 (concentration de produit inhibant 50 % de la peroxydation des lipides) pour les dérivés monoglucuronidé et diglucuronidé de la diosmétine sont respectivement de  $(4,7\pm0,6).10^{-5}$  M et  $(17,2\pm0,4).10^{-5}$  M.

#### REVENDICATIONS

1- Les composés glucuronidés de la diosmétine de formule I :

dans laquelle :

- R1 représente un atome d'hydrogène et simultanément R2 représente la radical de formule :

ou

R1 et R2 représentent chacun simultanément le radical de formule :

10

5

2- Les sels physiologiquement tolérables des composés de la revendication 1 avec des métaux appropriés.

3- La 3'-monoglucurono diosmétine.

4- La 3',7-diglucurono diosmétine.

5- Le procédé de préparation des composés de la revendication 1 caractérisé en ce que :

A/ Dans le cas où R<sub>1</sub> représente hydrogène et simultanément R<sub>2</sub> représente :

l'on transforme le composé de formule II :

en son composé benzylé de formule III :

que l'on fait réagir avec le composé de formule IV :

pour obtenir le composé de formule V :

10

$$O = O$$
 $O = O$ 
 $O =$ 

qui est alors hydrogéné en composé de formule VI :

lequel est traité ensuite par NaOH et  ${
m H}_{2}{
m O}$  puis CH3COOH pour donner le composé de formule IA :

et

5

B/ dans le cas où R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> représentent chacun simultanément le radical :

10 l'on fait réagir le composé de formule II

avec le composé de formule IV pour obtenir le composé de formule VII :

que l'on traite ensuite par NaOH et  ${\tt H2O}$  puis CH3COOH pour donner le composé de formule  ${\tt IB}$  :

(Les composés la et IB forment l'ensemble des composés de formule I).

- 6- Les compositions pharmaceutiques contenant comme principe actif au moins un composé selon l'une des revendications 1 à 4 avec un ou plusieurs excipients pharmaceutiques appropriés.
- 7- Les compositions pharmaceutiques selon la revendication 6 présentées sous une forme convenant pour le traitement des affections vasculaires.

SDOCID: <FR\_\_\_2701261A1\_I\_>

INSTITUT NATIONAL

# RAPPORT DE RECHERCHE RELIMINAIRE

de la

PROPRIETE INDUSTRIELLE

établi sur la base des dernières revendications déposées avant le commencement de la recherche

FA 481912 FR 9301251

atégorie	Citation du document avec indication, en	cas de besoin,	de la demande examinée		
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 13 21 Décembre 1992, Columbus, abstract no. 245625, KUBO, M. ET AL 'Phenol comperoxide formation inhibite therapeutic use' page 89; colonne 1; * abrégé * & JP-A-04 187 631 (TSUMURA Juillet 1992	Ohio, US; counds as lipid ors for	1,6,7		
A	FR-M-6 967 (SCIENCE UNION E FRANÇAISE DE RECHERCHE MÉDI * le document en entier *	ET CIE, SOCIÉTÉ (CALE)	1,6,7		
	CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL vol. 36, no. 2 , 1 Février JP pages 654 - 661 NIKAIDO, T. ET AL 'Inhibit' 3',5'-cyclic monophosphate phosphodiesterase by flavor page 655 - page 657; tab'	1988 , TOKYO, ion of adenosine	1-4	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.Cl.5)  CO7H A61K	
	Date d	'achivement de la recherche	1	Examinates	
		26 Octobre 1993	MOR	RENO, C	
X : par Y : par aut A : per	CATÉGORIE DES DOCUMENTS CITES rticulièrement pertinent à lui seul rticulièrement pertinent en combinaison avec un tre document de la même catégorie rtinent à l'encontre d'au moins une revendication arrière-plan technologique général	T : théorie ou princ E : document de br à la date dép de dépôt ou qu' D : cité dans la de	T: théorie ou principe à la base de l'invention E: document de brevet bénéficiant d'une date antérieure à la date de dépôt et qui n'a été publié qu' à cette date de dépôt ou qu'à une date postérieure. D: cité dans la demande L: cité pour d'autres raisons		